

ÁLCOOL ETÍLICO 99,5% P.A.

Código N°:

13-1084-10 (1 Litro)

Armazenamento: temperatura ambiente

Descrição:

O **etanol** (CH₃ CH₂OH ou H₆OC₂), também chamado **álcool etílico** e, na linguagem corrente, simplesmente **álcool**, é uma substância orgânica obtida da fermentação de açúcares, hidratação do etileno ou redução a acetaldeído. O etanol é o mais comum dos alcoóis. Os álcoois são compostos que têm grupos hidroxilo ligados a átomos de carbono sp³. Podem ser vistos como derivados orgânicos da água em que um dos hidrogênios foi substituído por um grupo orgânico.

O etanol se forma na fermentação alcoólica de açúcares, como a glicose, pelo microorganismo *Saccharomyces cerevisiae*, reação que simplificada pode ser representada por:



Fórmula: C₂H₆O

Densidade: 789,00 kg/m³

Ponto de ebulição: 78,37 °C

Ponto de fusão: -114 °C

Massa molar: 46,06844 g/mol

Pressão de vapor: 5,95 kPa

Classificação: Álcool

Aplicações:

O **álcool etílico** é utilizado na síntese de várias reações orgânicas na obtenção de diversos produtos, tais como: solvente para resinas, gorduras, óleos, ácidos graxos, hidrocarbonetos, hidróxidos alcalinos; meio de extração; fabricação de intermediários, derivados orgânicos, corantes; drogas sintéticas, elastômeros, detergentes, produtos de limpeza em geral, cosméticos, fármacos, e etc. O **álcool etílico** é miscível em água devido à polaridade do grupo hidroxila conferindo ao mesmo, solubilidade com diversas outras matérias-primas.